



Early Journal Content on JSTOR, Free to Anyone in the World

This article is one of nearly 500,000 scholarly works digitized and made freely available to everyone in the world by JSTOR.

Known as the Early Journal Content, this set of works include research articles, news, letters, and other writings published in more than 200 of the oldest leading academic journals. The works date from the mid-seventeenth to the early twentieth centuries.

We encourage people to read and share the Early Journal Content openly and to tell others that this resource exists. People may post this content online or redistribute in any way for non-commercial purposes.

Read more about Early Journal Content at <http://about.jstor.org/participate-jstor/individuals/early-journal-content>.

JSTOR is a digital library of academic journals, books, and primary source objects. JSTOR helps people discover, use, and build upon a wide range of content through a powerful research and teaching platform, and preserves this content for future generations. JSTOR is part of ITHAKA, a not-for-profit organization that also includes Ithaka S+R and Portico. For more information about JSTOR, please contact support@jstor.org.

XXX. *Sur les Gas Hepatiques: par Monsieur Hassenfratz.
Communicated by Sir Joseph Banks, Bart. P. R. S.*

Read May 17, 1787.

EN 1785, après avoir fait quelques expériences sur les foies de soufre, je résolus de chercher quel étoit la nature de l'air inflammable hépatique que l'on en faisait dégager en les décomposant par l'acide nitreux. Le soufre que l'on voit se précipiter après chaque combustion de gas inflammable hépatique me portait à croire que cette substance pouvait bien être une de ses parties constituantes, mais elle ne m'en apprenait pas davantage, et c'étoit dans ce tems à-peu-près la seule expérience que l'analyse pouvait me fournir. Je résolus donc d'employer la synthèse, et ce qui me conduisit à cette résolution fut la citation d'une expérience que M. MONGES avait fait à Mezièrs; il avait fait passer de l'air fixe à travers du soufre en fusion, et il avait eu pour résultat de l'air fixe avec une odeur sulfureuse, et qui tenait réellement du soufre en dissolution. Je me déterminai donc à répéter son expérience, et à tenter celle que je vais citer.

Je fis d'abord passer de l'air fixe à travers du soufre en fusion, at j'eus pour résultat un air fixe sulfureux qui faisait précipiter la chaux vive de sa dissolution dans l'eau distillée, en s'unissant à cette base, formant par cet union, de la terre calcaire, et laissant dégager le soufre qui fumageait le liquide, ou se précipitait au fond. Je fis la même expérience avec le gas nitreux, et j'eus pour

résumé un gas nitreux sulfureux, qui se combinait encore avec l'air vital pour former de l'acide nitreux, et abandonnait le soufre dans cette combinaison.

La mofète atmosphérique m'a produit, après son passage, de la mofète sulfureuse avec odeur de soufre, qu'elle laissait précipiter après avoir séjourné quelque tems sur l'eau.

L'air vital a produit dans une semblable expérience un air vital sulfureux, mélangé d'acide sulfureux volatil, que l'eau absorbait : le gas nitreux, en s'unissant avec rutilance à l'air vital sulfureux, en faisait dégager le soufre, de même que sa détonnation avec le gas inflammable.

L'air atmosphérique m'a donné un résultat à-peu-près semblable à l'air vital, seulement, ainsi qu'il est aisé de le déduire des expériences précédentes, l'air que j'obtins était un mélange d'air vital et de mofète sulfureuse. Le gas nitreux par son union avec l'air vital et le gas inflammable dans sa détonnation faisait précipiter le soufre de son mélange.

Enfin le gas inflammable, passé à travers du soufre en fusion, m'a donné un gas inflammable sulfureux, tout-à-fait semblable au gas hépatique que l'on obtient en versant de l'acide nitreux sur du foie de soufre : d'où il paroît suivre que ce gas inflammable que l'on retire des foies de soufre en y versant de l'acide nitreux, et auquel on a donné le nom de gas hépatique, n'est autre chose qu'un gas inflammable sulfureux, que l'on peut former synthétiquement, ainsi que toutes les autres espèces de gas sulphureux.

